#### PCT

#### NOTICE INFORMING THE APPLICANT OF THE **COMMUNICATION OF THE INTERNATIONAL** APPLICATION TO THE DESIGNATED OFFICES

(PCT Rule 47.1(c), first sentence)

Date of mailing (day/month/year)

11 October 2001 (11.10.01)

Applicant's or agent's file reference

01PF220-PCT

International application No.

PCT/JP01/02936

International filing date (day/month/year)

05 April 2001 (05.04.01)

Priority date (day/month/year) 05 April 2000 (05.04.00)

IMPORTANT NOTICE

From the INTERNATIONAL BUREAU

c/o TANIGAWA AND ASSOCIATES,

6F, Iwata Bldg., 5-12, Iidabashi 4-

Chiyoda-ku, Tokyo 102-0072

TANIGAWA, Hidejiro

Patent Firm

chome

**JAPON** 

**Applicant** 

 $C^{(i)})$ 

TORAY INDUSTRIES, INC. et al

Notice is hereby given that the International Bureau has communicated, as provided in Article 20, the international application to the following designated Offices on the date indicated above as the date of mailing of this Notice: US

In accordance with Rule 47.1(c), third sentence, those Offices will accept the present Notice as conclusive evidence that the communication of the international application has duly taken place on the date of mailing indicated above and no copy of the international application is required to be furnished by the applicant to the designated Office(s).

2. The following designated Offices have waived the requirement for such a communication at this time:

AU,EP,JP

The communication will be made to those Offices only upon their request. Furthermore, those Offices do not require the applicant to furnish a copy of the international application (Rule 49.1(a-bis)).

3. Enclosed with this Notice is a copy of the international application as published by the International Bureau on 11 October 2001 (11.10.01) under No. WO 01/74420

#### REMINDER REGARDING CHAPTER II (Article 31(2)(a) and Rule 54.2)

If the applicant wishes to postpone entry into the national phase until 30 months (or later in some Offices) from the priority date, a demand for international preliminary examination must be filed with the competent International Preliminary Examining Authority before the expiration of 19 months from the priority date.

It is the applicant's sole responsibility to monitor the 19-month time limit.

Note that only an applicant who is a national or resident of a PCT Contracting State which is bound by Chapter II has the right to file a demand for international preliminary examination.

## REMINDER REGARDING ENTRY INTO THE NATIONAL PHASE (Article 22 or 39(1))

If the applicant wishes to proceed with the international application in the national phase, he must, within 20 months or 30 months, or later in some Offices, perform the acts referred to therein before each designated or elected Office.

For further important information on the time limits and acts to be performed for entering the national phase, see the Annex to Form PCT/IB/301 (Notification of Receipt of Record Copy) and Volume II of the PCT Applicant's Guide.

Th Internati nal Bureau of WIPO 34, chemin d s Col mbettes 1211 Geneva 20, Switzerland

**Authorized officer** 

J. Zahra

Facsimile No. (41-22) 740.14.35

Telephone No. (41-22) 338.83.38



## (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

## (43) 国際公開日 2001年10月11日(11.10.2001)

**PCT** 

## (10) 国際公開番号 WO 01/74420 A1

(51) 国際特許分類7:

(21) 国際出願番号:

A61M 1/36, B01J 20/26

PCT/JP01/02936

(22) 国際出願日:

2001年4月5日(05.04.2001)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2000-103328 2000年4月5日(05.04.2000)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 東レ株式 会社(TORAY INDUSTRIES, INC.)[JP/JP]; 〒103-8666 東京都中央区日本橋室町2丁目2番1号 Tokyo (JP).

鹿児島市桜ヶ丘6丁目45-10 Kagoshima (JP). 井田伸 夫 (IDA, Nobuo) [JP/JP]; 〒520-0844 滋賀県大津市国 分1丁目37-31 Shiga (JP). 增子早苗 (MASUKO, Sanae) [JP/JP]; 〒525-0027 滋賀県草津市野村1丁目24番7-109 Shiga (JP).

(74) 代理人: 谷川英次郎(TANIGAWA, Hidejiro); 〒102-0072 東京都千代田区飯田橋4丁目5番12号 岩田ビル6 階 谷川国際特許事務所内 Tokyo (JP).

(81) 指定国 (国内): AU, JP, US.

(84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR).

#### 添付公開書類:

国際調査報告書

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 丸山征郎 (MARUYAMA, Ikuro) [JP/JP]; 〒891-0175 鹿児島県

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: ADSORBENTS FOR HIGH MOBILITY GROUP PROTEINS AND COLUMN FOR PURIFYING BODY FLUID

(54) 発明の名称: ハイモビリティーグループタンパクの吸着材および体液浄化カラム

(57) Abstract: Adsorbents for high mobility group proteins (HMG proteins) whereby HMG proteins in a body fluid can be eliminated. These adsorbents are composed of a water-insoluble support on which a substance having a functional group capable of forming a hydrogen bond and/or a hydrophobic functional group is immobilized.

(57) 要約:

体液中のハイモビリティーグループタンパク(HMGタンパク)を除去するこ とができる、HMGタンパクの吸着材が開示されている。本発明の吸着材は、水 素結合可能な官能基及び/又は疎水性の官能基を有する物質が固定化された水不 溶性担体から成る。



		•
		٠
		•
		•

WO 01/74420 PCT/JP01/02936

1

#### 明細書

ハイモビリティーグループタンパクの吸着材および体液浄化カラム 技術分野

本発明は、体液中等のハイモビリティーグループタンパク(以下、「HMGタンパク」と略すことがある)を吸着する吸着材およびそれを用いた体液浄化カラムに関するものである。本発明は、ヒト血液中のHMGタンパクを除去することにより、敗血症などの病態を改善させる用途に好適に用いられる。

5

10

15

20

25

## 背景技術

HMGタンパクは、真核細胞内に存在する一群の非ヒストン性のDNA結合タンパクであり、HMG-1、HMG-2、HMG14、HMG17、HMG-1(Y)等が知られている。HMGは本来細胞内でDNAに結合して転写の促進や細胞の増殖などの機能に関与すると考えられてきたが、神経細胞の表面に存在して神経突起を伸張させる因子として見いだされたアンフォテリンがHMGタンパクの一つであるHMG-1であることが示され、HMGタンパクが幅広い作用を有する可能性が示されている。

最近、このHMG-1が細胞外に分泌され、全身性炎症反応、敗血症性ショックの強力なメディエーターとして作用するという興味深い報告が出された(Wang ら(1999)、Science vol. 285、p248)。すなわち、マウスにリポポリサッカライド(LPS)を投与すると8-24時間後に血清中のHMG-1濃度が顕著に上昇し、マウスは死に至る。精製したHMG-1自体をLPSと同時にマウスに投与した場合にも相乗的に作用して致死活性を示し、また抗HMG-1抗体を投与するとLPSによる致死作用が抑制されることから、HMG-1がエンドトキシンショックの重要なメディエーターであることが示された。ヒトにおいても、敗血症患者血中でHMG-1濃度が顕著に上昇し、特に死亡例において高いことが示された。HMG-1は、出血性ショックにおいても血中濃度

10

15

20

25

の上昇が認められ(0mbrellino ら(1999)、Lancet vol. 354、p1446)、 さらにはHMGに属する他のタンパクHMG-I (Y) も、LPS 刺激により産生が誘導されることが報告されている。

また、自己免疫性肝炎、炎症性腸疾患、全身性リウマチ性疾患などにおいては、HMG-1、HMG-2、HMG-14、HMG-17などのHMGタンパクに対する自己抗体が産生されることが認められており、HMGタンパクはこれらの炎症性疾患への関与も示唆されている(Sobajimaら(1997)、Clin. Exp. Immunol. vol. 107、p135 など)。さらには、HMGタンパクが癌の増殖に関与することも報告されている(Taguchi ら(2000)、Nature vol. 405、p354)。

このように、HMGタンパクは本来生体に必要な機能を有するものであるが、敗血症のような病態においては細胞外に過剰に分泌されて病態悪化を引き起こし、生体を死に至らしめる物質である。このHMGタンパクにより引き起こされる病態を改善するためには、例えば上述のマウスの実験に示されたように、抗体のようにHMGと結合してその作用を阻害する医薬品を投与する方法が考えられる。しかし、HMGタンパクが細胞内および細胞表面で生体に必要な機能を有することを考えると、HMG活性を阻害する薬剤の投与は、生体に重大な副作用を引き起こす懸念がある。つまり、生体に好ましくない細胞外のHMGタンパクを、選択的に体内から除去する手段が望まれる。

HMGタンパクと結合しうる物質としては、上述の抗体の他にもへパリン、RAGE等いくつかの物質が報告されているが(Horiら(1995)、J. Biol. Chem. vol. 270、p25752 など)、これらのHMGタンパク結合性の物質を体内からのHMGタンパクの除去に用いるという着想はこれまで全くなく、体液中からHMGタンパクを除去しうる材料はこれまで知られていなかった。

#### 発明の開示

従って、本発明の目的は、体液中のHMGタンパクを効率良く除去する

10 .

15

20

25

ことができるHMGタンパクの吸着材を提供することである。

本願発明者らは、鋭意研究の結果、特定の官能基を有する物質を水不溶性担体に固定化することにより、体液中のHMGタンパクを効率良く除去することができることを見出し、本発明を完成した。

すなわち、本発明は、水素結合可能な官能基及び/又は疎水性の官能基を有する物質が固定化された水不溶性担体から成るハイモビリティーグループタンパクの吸着材を提供する。また、本発明は、カラムと、該カラムに充填された上記本発明の吸着材とを含むハイモビリティーグループタンパク除去用体液浄化カラムを提供する。また、本発明は、上記本発明の吸着材と体液とを接触させて体液中のハイモビリティーグループタンパクを該吸着材に吸着させることを含む、体液中のハイモビリティーグループタンパクの吸着方法を提供する。さらに、本発明は、上記本発明の吸着材の、体液中のハイモビリティーグループタンパクの吸着用材料の製造のための使用を提供する。

本発明の吸着材を体液と接触させることにより、体液中のHMGタンパクが該吸着材に効率良く吸着され、体液からHMGタンパクを除去することができ、生体に好ましくない細胞外のHMGタンパクを除去することができる。

#### 発明を実施するための最良の形態

上記の通り、本発明のHMGタンパクの吸着材は、水素結合可能な官能基及び /又は疎水性の官能基を有する物質が固定化された水不溶性担体から成る。

ここで、水素結合可能な官能基としては、1級アミノ基、2級アミノ基、3級アミノ基、イミノ基、4級アンモニウム基などのカチオン性の官能基;カルボキシル基、硫酸エステル基、スルホン酸基、リン酸基などのアニオン性の官能基;並びに水酸基、チオール基、アルデヒド基、カルボニル基、尿素結合、チオ尿素結合等の極性の大きな官能基ないしは構造を挙げることができる。

これらのうち、カチオン性の官能基及びアニオン性の官能基が好ましい。

カチオン性の官能基のうち、特にアミノ基及び4級アンモニウム基が好ましく、 特に好ましいアミノ基及び4級アンモニウム基として下記一般式(I)に示される

10

15

20

25

4

構造のものを挙げることができる。

(ただし、式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 及び $R^3$ は、互いに独立に、水素原子又は炭素数 1 ~ 5のアルキル基を示す)

なお、本明細書及び請求の範囲において、単に「アルキル基」と言う場合には、 直鎖状のものと分枝状のものの両者が包含される。

上記一般式(I)中、 $R^1$ 、 $R^2$ 及び $R^3$ が、互いに独立に、水素原子又は炭素数 1若しくは2のアルキル基であるものがさらに好ましく、 $R^1$ 、 $R^2$ 及び $R^3$ が 全てメチル基であるものが特に好ましい。これらの官能基は単独でも組み合わせ ても採用することができる。

また、アニオン性官能基としては、上記した官能基のうち、特にカルボキシル基、硫酸エステル基及びスルホン酸基が好ましい。 これらの官能基は単独でも組み合わせても採用することができる。

また、疎水性の官能基としては、炭素数6以上のアルキル基又は芳香族基が 好ましい。アルキル基の炭素数の上限は特にないが、通常30程度である。芳香 族基の好ましい例としては、フェニル基及びナフチル基、並びにこれらに1又は 複数のアルキル基(炭素数は好ましくは1~30)が置換したアリールアルキル 基及びアラルキル基を挙げることができる。これらの官能基は単独でも組み合わ せても採用することができる。

水不溶性担体に固定化される物質は、上記した官能基の1種又は2種以上を有する物質であれば特に限定されるものではなく、低分子合成化合物、合成高分子;アミノ酸、糖などの天然の低分子化合物;オリゴ糖、多糖などの糖質あるいはその誘導体;ペプチド、タンパクあるいはその修飾物;DNA、RNAなどの核酸およびその誘導体、その他の生理活性物質、生体高分子、微生物由来の化合物などが用いられる。これら物質の大きさは、滅菌処理に対して安定性の高い分子量20000以下のものが好ましく、分子量5000以下のものはさらに好ましい。とりわけ、分子量

WO 01/74420 PCT/JP01/02936

5

50~5000程度の範囲ものが好ましい。

5

10

15

20

25

例えば、上記したカチオン性官能基を有する物質の好ましい例として、リジン、アルギニンのようなアミノ酸およびこれらのアミノ酸から成る、又はこれらのアミノ酸を多く含む(好ましくは30モル%以上)ペプチド等を挙げることができ、例えば、ポリリジンを挙げることができる。

アニオン性官能基を有する物質の好ましい例として、多数の硫酸エステル基を含む硫酸化多糖であるヘパリン及び硫酸デキストラン並びにこれらの誘導体等を挙げることができる。なお、これらにおいて必要なものは硫酸エステル基であるので、ここで言う「誘導体」は、ヘパリン又は硫酸デキストランの硫酸エステル基を維持したあらゆる誘導体が包含される。また、カルボキシル基又はスルホン酸基を有する物質の好ましい例としてアスパラギン酸、グルタミン酸のようなアミノ酸およびこれらのアミノ酸から成る、又はこれらのアミノ酸を多く含む(好ましくは30モル%以上)ペプチド等を挙げることができる。

疎水性の官能基を有する物質の好ましい例として、フェニルアラニン、トリプトファンのような疎水性アミノ酸、これから成る、若しくはこれを多く含む(好ましくは30モル%以上)ペプチド等を挙げることができる。

上記した各官能基の密度は、特に限定されないが、官能基が固定化された水不溶性担体の乾燥重量 1 g 当たりの上記官能基の数(官能基が複数種ある場合にはそれらの合計)は、 $1 \mu mol \sim 1 mmol$ 程度が好ましく、さらに好ましくは  $1 O \mu mol \sim 1 mmol$ 程度である。

また、水不溶性担体に、HMGタンパクに対する抗体を固定化して成る材料も HMGタンパクの吸着材として用いることができる。

本発明に用いられる水不溶性担体の材料は、ポリアミド、ポリイミド、ポリ (芳香族ビニル化合物)、ポリエステル、ポリメチルメタクリレート、ポリスルホン、ポリエチレン、ポリビニルアルコール、ポリテトラフルオロエチレンなどの合成高分子や、セルロース、コラーゲン、キチン、キトサン、デキストランおよびそれらの誘導体を含む天然高分子、などが好適に用いられる。さらに、金属、セラミックス、ガラスなどの

WO 01/74420 PCT/JP01/02936

5

10

15

20

25

6

無機材料を適当な高分子で被覆したり、表面を直接修飾したものも好適に用いられる。

本発明の材料の形状は、繊維状、中空糸状、ビーズ状、平膜状、粉状などを用いることができるが、特に血球と血漿を分離せずにカラムに循環する全血体外循環にも適した、繊維状、中空糸状あるいはビーズ状のものが好ましく用いられる。吸着率を上げるには、接触面積の大きい多孔性の材料が好ましい。また、ビーズとしては、カラムに充填した際の圧損が少なくかつ表面積の大きいものが良いので、粒径が50~1000μmのものが好ましく、200~700μmのものがさらに好ましい。上記した本発明の吸着材は、HMGタンパクを含む血清を吸着処理に供した場合に、HMGタンパクの吸着率が50%以上、好ましくは80%以上、さらに好ましくは90%以上、さらに好ましくは95%以上であり、血清中のアルブミンの吸着率が20%以下、好ましくは15%以下、さらに好ましくは10%以下である、HMGタンパクを選択的に吸着するものが特に好ましい。このようなHMGタンパク選択吸着性の吸着材は、上記した好ましい官能基を上記した好ましい範囲の密度で水不溶性担体に固定化することにより得ることができ、具体的な例が下記実施例に複数記載されている。

なお、ここで、HMGタンパク及びアルブミンの「吸着率」とは、正常ヒト血清に対してウシHMG-1タンパクを600ng/m」の濃度で添加した試料溶液0.4m に対して、吸着材 $50\mu$  を添加し、37 で2 時間振盪させた場合に、試料溶液中のウシHMG-1タンパクの何%が吸着されるか、及び試料溶液中の血清アルブミンの何%が吸着されるかを意味する。

上記した各官能基を有する物質を水不溶性担体に共有結合で固定化する方法は、 臭化シアンにより活性化した担体との反応、カルボジイミドによる縮合、アミノ 基、チオール基と反応する2価性反応試薬による架橋、グルタルアルデヒドによ る架橋などの公知の方法により行うことができる。

なお、上記から明らかなように、上記官能基を有する物質を水不溶性担体に共 有結合により結合させて固定化したものも本発明で言う「物質を固定化した水不

10

溶性担体」に包含される。また、上記官能基を水不溶性担体の合成段階から導入 又は含んで成るものも「物質を固定化した水不溶性担体」に包含される。

本発明の吸着材を、カラムに充填し、HMGタンパク除去用体液浄化カラムと することができる。吸着材のカラムへの充填方法は、繊維状材料であれば、 織物、編物、不織布など布状の形態にして積層充填して、あるいは孔の あいた中空の中心パイプの周りに巻き付けて液を内側から外側に透過さ せる方法などが用いられる。

本発明の吸着材をカラムに充填し、患者の血液または血漿などのHMGタンパクを含む体液を体外循環の方法で透過させることにより、敗血症などの疾患の治療を行うことができる。本発明のカラムは、細菌成分を吸着する体液浄化カラムと合わせて用いることにより、特に高い敗血症の治療効果を得ることが期待できる。さらには本発明の吸着材は、癌、自己免疫疾患などの治療にも好適に用いられ得る。

#### 実施例

15 以下、実施例に基づき本発明をより具体的に説明する。

(測定方法)

## (1) HMG-1の吸着率

各実施例における反応の前後の溶液中のHMG-1濃度をELISA 法で定量し、実施例4においては以下の式で吸着率を算出した。

20 吸着率(%) = {1-吸着後の濃度(ng/ml)・吸着前の濃度(ng/ml)} ×100 また、実施例1~3においては含水率の高い吸着体を添加することによる溶液量の増加を考慮し、以下の式で近似的に吸着率を算出した。

吸着率 (%) = {1- {吸着後の濃度(ng/ml) × 0.45(ml)} ÷ {吸着前の濃度(ng/ml) × 0.4(ml)} × 100。

25 (注: 0.45=吸着後の反応液量(ml)、0.4=吸着前の反応液量(ml))

## (2) アルブミンの吸着率

反応前後の血清アルブミン濃度を自動血液生化学分析装置(富士フィルム社製富士ドライケム5500)を用いて測定し、HMG-1の吸着

率と同様にしてアルブミンの吸着率を算出した。

実施例1 各種官能基を有するビーズによるHMG-1の吸着

正常ヒト血清に対してウシHMG-1タンパクを600ng/mlの濃度で添加した溶液0.4mlに対して、以下に示す各種の官能基を含有する架橋アガロースビーズ $50\mu$ lを添加し、37℃で2時間振とう反応した。

吸着体(1)-N<sup>+</sup>(CH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>、(2)-N<sup>+</sup>(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>H、(3)-SO<sub>3</sub>-、(4)-COO-、(5)-(CH<sub>2</sub>)<sub>7</sub>-CH<sub>3</sub>、(6)-C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>。

コントロールとして、ビーズを添加しない溶液を同様に2時間振とう反応した。 反応前後の血清中のHMG-1およびアルブミン濃度を測定し、吸着率(%)を 算出した。結果を表1に示す。

これら官能基を有する不溶性担体のなかで、カチオン性の官能基(1)、(2)およびアニオン性の官能基(3)、(4)が高い効率でHMG-1を吸着した。また、疎水性の官能基(5)、(6)によっても吸着が認められた。一方、これらの吸着体によるアルブミンの吸着は少ないことが示された。

#### 15 表 1

10

吸着体	HMG-1吸着率(%)	アルブミン吸着率(%)
コントロール	0	0
(1) -N <sup>+</sup> (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	9 9	7
$(2) - N^{+} (C_{2}H_{5})_{2}H$	9 7	17
(3) -S0 <sub>3</sub> -	9 7	1 0
(4) -000	8 8	7
(5) - (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -CH <sub>3</sub>	5 1	1 5
(6) -C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	6 9	1 7

実施例2 生理活性物質固定化ビーズによる吸着

表2に示す各種の生理活性物質を固定化した架橋ビーズを用いて、実施例1と 同様に正常ヒト血清中のHMG-1の吸着実験を行った結果、表2に示すように、 (2)へパリン、(4)ポリレリジン、(5)硫酸デキストランおよび(7)ヒスタミンを固 定化した材料により、血清中のHMG-1が高い効率で吸着除去され、生体に必 要な物質であるアルブミンの吸着は少ないことが示された。

なお、各吸着材は、具体的には次のようにして製造した。臭化イオンで活性化した架橋アガロースビーズ1gに対して、それぞれの生理活性物質を5mg/m I で溶解した 0.5 M塩化ナトリウムを含む 0.1 M炭酸水素ナトリウム溶液10m I を混合し、4℃で24時間反応させた。その後 0.1 Mのエタノールアミンを室温で2時間反応させて未反応の活性基をブロッキングした後、蒸留水で洗浄し、吸着実験に用いた。

表 2

5

10

15

吸着体	HMG-1 吸着率(%)	アルブミン吸着率(%)
コントロール	0	0
(1) DNA-アガロース	3 9	13
(2) ヘパリンアガロース	98	17
(3) ポリミキシンBアガロース	3 0	17
(4) Poly-L-リジンアガロース	9 7	17
(5) 硫酸デキストラン	9 1	13
(6) ヒスタミンアガロース	7 2	10

実施例3 アミノ酸固定化ビーズによる吸着

表3に示すアミノ酸を固定化した架橋アガロースビーズを用いて、実施例1と同様に正常ヒト血清中のHMG-1の吸着実験を行った結果、表3に示すように、(2)アルギニン固定化材料が高い吸着を示し、(1)リジン、(2)トリプトファン固定化材料によっても吸着が認められた。これら材料によりるアルブミンの吸着は少なかった。

なお、各吸着材は、具体的には次のようにして製造した。臭化イオンで活性化した架橋アガロースビーズ1gに対して、それぞれのアミノ酸を5mg/mlで溶解した0.5 M塩化ナトリウムを含む0.1 M炭酸水素ナトリウム溶液10mlを混合し、4℃で24時間反応させた。その後0.1 Mのエタノールアミンを室温で2時間反応させて未反応の活性基をブロッキングした後、蒸留水で洗浄し、吸着実験に用いた。

#### 表3

5

10

15

20

吸着体	HMG-1 吸着率(%)	アルブミン吸着率(%)
コントロール	0	0
(1)L-リジン-アガロース	5 2	10
(2) L-アルギニン-アガロース	8 3	1 3
(3) Lーフェニルアラニンーアガロ ース	3 1	1 3
(4) Lートリプトファンーアガロー ス	5 7	10

## 実施例4 ヘパリン固定化繊維状担体による吸着

50重量比の海成分(46重量比のポリスチレンと4重量比のポリプロピレンの混合物)と50重量比の島成分(ポリプロピレン)とからなるアメリカ特許 4,661,260 記載の海島型複合繊維(厚さ:2.6デニール、島の数:16)を50gのNーメチロールーαークロロアセトアミド、400gのニトロベンゼン、400gの98%硫酸、0.85gのパラホルムアルデヒドの混合溶液と20℃で1時間反応させた。そして、繊維をニトロベンゼンで洗浄し、水中に入れて反応を停止させた。その後、繊維をメタノールおよび温水で再び洗浄することによって、クロロアセトアミドメチル化架橋ポリスチレン繊維(以下AMPS t 繊維と略す)を得た。

AMPS t 繊維300mgに対して1% v / v のエチレンジアミン0. 1 M炭酸水素ナトリウム溶液8mlを37℃3時間反応させ、繊維へのアミノ基の導入を行った。得られたアミノ化繊維を洗浄後、6. 7mg/mlのヘパリン水溶液6mlおよび100mg/mlの1-エチル-3, 3ジメチルアミノプロピルカ

10

15

ルボジイミド塩酸塩2mlを添加し、室温で21時間反応を行うことでヘパリン 化繊維を調製した。これを吸着体Aとする。

一方、AMPS t 繊維300mgに対して、1mg/m l のヘパリンーアルブミン結合標品(シグマ社)の0.1M炭酸水素ナトリウム(pH9.6)溶液8mlを37℃16時間反応させ、その後繊維の未反応活性基を最終濃度0.1Mのトリス塩酸を反応させてブロックすることで、ヘパリンーアルブミン化繊維を調製した。これを吸着体Bとする。

正常ヒト血清に対して、ウシHMG-1タンパクを600ng/mlの濃度で添加した溶液 0. 4mlに対して、上述の方法で作製した吸着体 Aまたは吸着体 B20mgを加えて、37℃で2時間振とう反応した。コントロールとして、繊維を添加しない溶液を同様に2時間振とう反応した。反応前後の血清中のHMG-1およびアルブミン濃度を測定し、吸着率(%)を算出した結果を表4に示す。これらヘパリンを固定化した繊維状の材料により、血清中のHMG-1が吸着除去されることが示された。また、これら材料によるアルブミンの吸着は少なかった。

表 4

吸着体	HMG-1 吸着率(%)	アルブミン吸着率(%)
コントロール	0	0
(1) 吸着体 A	6 1	1 5
(2) 吸着体B	8 9	1 0

#### 請求の範囲

- 1. 水素結合可能な官能基及ぴ/又は疎水性の官能基を有する物質が固定化された水不溶性担体から成るハイモビリティーグループタンパクの吸着材。
- 2. 前記水素結合可能な官能基がカチオン性の官能基である請求項1記載の吸着材。
  - 3. 前記カチオン性の官能基が1級アミノ基、2級アミノ基、3級アミノ基、 イミノ基及び/又は4級アンモニウム基である請求項2記載の吸着材。
  - 4. 前記カチオン性の官能基が、下記一般式(I)

$$R^{1} \stackrel{\stackrel{}{\longrightarrow} N^{+}}{\longrightarrow} R^{3} \qquad (I)$$

(ただし、式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 及び $R^3$ は、互いに独立に、水素原子又は炭素数 1 ~5のアルキル基を示す)

で表される請求項3記載の吸着材。

- 5. 前記一般式(I)中、 $R^1$ 、 $R^2$ 及び $R^3$ は、互いに独立に、水素原子又は炭素数 1 若しくは 2 のアルキル基である請求項 4 記載の吸着材。
- 6. 前記一般式(I)中、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>及びR<sup>3</sup>が全てメチル基である請求項5記載 の吸着材。
  - 7. 前記水素結合可能な官能基がアニオン性の官能基である請求項1記載の吸着材。
  - 8. 前記アニオン性の官能基がカルボキシル基、硫酸エステル基、スルホン酸基、及び/又はリン酸基である請求項7記載の吸着材。
- 20 9. 前記疎水性の官能基が、炭素数6以上のアルキル基又は芳香族基である請求項1記載の吸着材。
  - 10. 水素結合可能な官能基及び/又は疎水性の官能基を有する物質がペプチド、アミノ酸又は多糖類である請求項1記載の吸着材。
- 11. 水素結合可能な官能基を有する物質が、側鎖にアミノ基を有するペプチ 25 ド又はアミノ酸である請求項3記載の吸着材。
  - 12. 水素結合可能な官能基を有する物質がポリリジンである請求項11記載

の吸着材。

5

- 13. 硫酸エステル基を有する多糖類が固定化されている請求項7記載の吸着材。
- 14. 前記多糖類がヘパリン若しくは硫酸デキストラン又はこれらの誘導体である請求項13記載の吸着材。
- 15. ハイモビリティーグループタンパクに対する抗体が水不溶性担体に結合されて成るハイモビリティーグループタンパクの吸着材。
- 16. ハイモビリティーグループタンパクの吸着率が50%以上であり、かつ 血清アルブミンの吸着率が20%以下である請求項15記載の吸着材。
- 10 17. 前記水不溶性担体が繊維状の形状を持つ請求項1ないし16のいずれか 1項に記載の吸着材。
  - 18. 前記水不溶性担体がビーズ状の形状を持つ請求項1ないし16のいずれか1項に記載の吸着材。
  - 19. 敗血症治療用の、請求項1ないし18のいずれか1項に記載の吸着材。
- 15 20. カラムと、該カラムに充填された請求項1ないし19のいずれか1項に 記載の吸着材とを含むハイモビリティーグループタンパク除去用体液浄化カラム。
  - 21. 全血体外循環が可能である、請求項20記載の体液浄化カラム。
  - 22 敗血症治療用の請求項20又は21記載の体液浄化カラム。
- 23. 請求項1ないし18のいずれか1項に記載の吸着材と体液とを接触させ で体液中のハイモビリティーグループタンパクを該吸着材に吸着させることを含 む、体液中のハイモビリティーグループタンパクの吸着方法。
  - 24. 請求項20ないし22のいずれか1項に記載の体液浄化カラムを用いて 行われる請求項23記載の方法。
    - 25. 前記体液が血液である請求項23又は24記載の方法。
- 25 26. 敗血症治療のために行われる請求項24ないし25のいずれか1項に記載の方法。
  - 27. 請求項20ないし22のいずれか1項に記載の体液浄化カラムおよび細 南由来物質を吸着する体液浄化カラムを合わせて用いる請求項26記載の方法。

- 28. 請求項1ないし18のいずれか1項に記載の吸着材の、体液中のハイモビリティーグループタンパクの吸着用材料の製造のための使用。
- 28. 前記体液が血液である請求項27記載の使用。
- 29. 前記吸着用材料が、敗血症治療用である請求項27又は28記載の使用。

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/02936

		<u> </u>				
A. CLASS Int.	IFICATION OF SUBJECT MATTER C1 A61M 1/36, B01J 20/26					
According to	International Patent Classification (IPC) or to both na	tional classification and IPC				
B. FIELDS	SEARCHED					
Minimum do Int.	ocumentation searched (classification system followed C1 A61M 1/36, B01J 20/26					
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2001 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2001 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2001 Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)						
Electronic d	ata base consulted during the international search (name	e of data base and, where practicable, sea	rch terms used)			
C. DOCUI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.			
А	WO, 92/16276, Al (Merck & Co., 01 October, 1992 (01.10.92), Full text & JP, 6-506210, A	Inc.),	1-29			
A	US, 5661145, A (Harry R. Davis) 26 August, 1997 (26.08.97), Full text (Family: none)		1-29			
		☐ See antent 6"				
	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	Alamat Clima 3-4-			
"A" docum conside "E" earlier date "L" docum cited to special "O" docum means "P" docum than th	categories of cited documents: ent defining the general state of the art which is not wred to be of particular relevance document but published on or after the international filing ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other ent published prior to the international filing date but later e priority date claimed actual completion of the international search	"T" later document published after the interpriority date and not in conflict with the understand the principle or theory und document of particular relevance; the considered novel or cannot be considered to the document is taken alone document of particular relevance; the considered to involve an inventive sterp combined with one or more other such combination being obvious to a person document member of the same patent.  Date of mailing of the international sear	ne application but cited to earlying the invention cannot be claimed invention cannot be seed to involve an inventive claimed invention cannot be p when the document is a documents, such a skilled in the art family			
	July, 2001 (03.07.01)  nailing address of the ISA/	17 July, 2001 (17.0)  Authorized officer	7.01)			
	anese Patent Office	Vernotiven attices				
Facsimile N	o.	Telephone No.				

		<i>(</i>

	国際調査報告	国際出願番号 PC	CT/JP01/02936
	する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Cl <sup>7</sup> A61M 1/36, B01J	20/26	
B. 調査を行	<u>った分野</u>		
調査を行った最	小限資料(国際特許分類(IPC))	22.42.6	
lnt.	C1 <sup>7</sup> A61M 1/36, B01J	20/26	
日本国 日本国 日本国 日本国	の資料で調査を行った分野に含まれるもの       国実用新案公報     1922-1996年       国公開実用新案公報     1971-2001年       国登録実用新案公報     1994-2001年       国実用新案登録公報     1996-2001年		
国際調査で使用	した電子データベース (データベースの名称、調査	に使用した用語)	•
	•	<u> </u>	
	と認められる文献		関連する
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは	、その関連する箇所の	
A	WO, 92/16276, A1 (MERCK & 1.10月.1992 (01.10.5) 全文 & JP, 6-506210, A		1-29
A	US, 5661145, A (Harry R.Dav 26.8月.1997 (26.08.9 全文 (ファミリー無し)		1-29
□ C欄の続き	にも文献が列挙されている。		一に関する別紙を参照。
もの 「E」国際出願 以後に公 「L」優先権主	「のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「T 日前の出願または特許であるが、国際出願日 表されたもの 「X :張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行	出願と矛盾するもの理解のために引 り特に関連のある文 の新規性又は進歩	先日後に公表された文献であって のではなく、発明の原理又は理論

- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願
- Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

03.07.01

国際調査報告の発送日

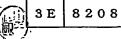
17.07.01

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官(権限のある職員) 生越 由美



電話番号 03-3581-1101 内線 3346



## EP · US

PCT

## 国際調査報告

(法8条、法施行規則第40、41条) [PCT18条、PCT規則43、44]

出願人又は代理人 01PF220 の書類記号 - PCT	今後の手続きについては、国際調査報告の送付通知様式(PCT/ISA/220) 及び下記5を参照すること。
国際出願番号 PCT/JP01/02936	国際出願日 (日.月.年) 05.04.01 優先日 (日.月.年) 05.04.00
出願人(氏名又は名称) 東レ株式会社	
国際調査機関が作成したこの国際調 この写しは国際事務局にも送付され	査報告を法施行規則第41条(PCT18条)の規定に従い出願人に送付する。 る。
この国際調査報告は、全部で 2	ページである。
この調査報告に引用された先行	技術文献の写しも添付されている。 
1. 国際調査報告の基礎 a. 言語は、下記に示す場合を除 この国際調査機関に提出る	くほか、この国際出願がされたものに基づき国際調査を行った。 された国際出願の翻訳文に基づき国際調査を行った。
b. この国際出願は、ヌクレオチ	ド又はアミノ酸配列を含んでおり、次の配列表に基づき国際調査を行った。 F面による配列表
この国際出願と共に提出る	されたフレキシブルディスクによる配列表
出願後に、この国際調査機	後関に提出された書面による配列表
田願後に この国際調査機	後関に提出されたフレキシブルディスクによる配列表
	この記列表が出願時における国際出願の開示の範囲を超える事項を含まない旨の陳述
書面による配列表に記載し 書の提出があった。	った配列とフレキシブルディスクによる配列表に記録した配列が同一である旨の陳述
2. 請求の範囲の一部の調査	ができない(第I欄参照)。
3. 登明の単一性が欠如して	いる(第Ⅱ欄参照)。
4. 発明の名称は 🗓 出	願人が提出したものを承認する。
	に示すように国際調査機関が作成した。
5. 要約は 🗓 出	願人が提出したものを承認する。
玉	Ⅲ欄に示されているように、法施行規則第47条(PCT規則38.2(b))の規定により際調査機関が作成した。出願人は、この国際調査報告の発送の日から1カ月以内にこ国際調査機関に意見を提出することができる。
6. 要約書とともに公表される図は 第 図とする。	
_ ±	願人は図を示さなかった。
	図は発明の特徴を一層よく表している。

	c		
			,

	属する分野の分 t. Cl <sup>7</sup>				T	20/2	6			
	01	AUIM	1/30,	B U 1	J	20/2	0			
B. 調査を	 行った分野									
	最小限資料(国	際特許分類	(IPC))		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·				-	
	C17			B 0 1	J	20/20	6	·		
	外の資料で調査 国実用新案公幸				年					
日本	国実用新案公幸 国公開実用新第 国登録実用新第	<b>於公報</b>	1971-2	20014	F					
日本	国登録実用新第	<b>全公報</b>								
日本	国実用新案登録	R公報 ——————	1996-2	2001年	丰					
国際調査で使	用した電子デー	タベース(ラ	データベース	の名称、	調査	に使用した	た用語)			' <del>'</del> \$
	ると認められる	文献								
引用文献の	7100-4-44	h 77 1	- Administration	· ·						関連する
カテゴリー*			『の箇所が関注					所の表示		請求の範囲の番号
A	WO, 92						C.)	,		1 - 29
	1	月. 19	92 (01	. 10	). 9	92)				
	全文						÷			
	& JP	6 - 5	06210	, A						
Α	US, 56	6114	5 A (Ha	arry P	Dav	(a)				1 - 2 0
11	1		97 (26	-		•				1 - 29
	1	アミリー		. 00		, , ,				
		, , ,	0 /							
							·			
□ C欄の続き	にも文献が列	<b>学されている</b>	) o.			] パテン	トファミ	リーに関	する別	紙を参照。
* 引用文献の							とに公表さ			
「A」特に関連 もの	車のある文献で1	はなく、一般	的技術水準を	を示す	「T」					れた文献であって
_	負目前の出願ま7	とは特許であ	るが、国際出	出願日			ア盾するも ために引			き明の原理又は理論
以後にな	えまされたもの				ſХJ					i該文献のみで発明
	E張に疑義を提起 は他の特別な				[37.					られるもの
	(は他の特別な現 理由を付す)	生田を催立す	るために引用	刊する	IY)					新文献と他の1以 「明である組合せに
	る開示、使用、	展示等に言	及する文献				とい、 E 歩性がな			
「P」国際出願	<b>負目前で、かつ値</b>	優先権の主張	の基礎となる	5出願	[&j	同一パテ				
国際調査を完了	した日 0:	3. 07. 0	1		国際記	周査報告の	発送日	]	7.0	7.01
国際調査機関の日本国	の名称及びあて5 日特許庁(ISA			4	特許凡	 庁審査官 ( 生越		っる職員)	(lin	3E 8208
垂	₿便番号100-	-8915					一个人	-	Ex.	J <sup>.</sup>
東京都	3千代田区霞が月 	月三丁目4番 ————	: 3 号	É	電話者	番号 03	-358	1 – 1	1 0 1	内線 3346

	·	1 74
		,
	• •	

# **PCT**

# WORLD INTELLECTUAL PROPERTY ORGANIZATION International Bureau



(51) International Patent Classification 5:		(11) International Publication Number	: WO 92/16276
B01D 15/08	A1	(43) International Publication Date:	1 October 1992 (01.10.92
(21) International Application Number: PCT/US (22) International Filing Date: 9 March 1992		(75) Inventors/Applicants (for US) [US/US]; 1811 Main Strewurz WILDMAN, Arthur, S., Jr	et, Rahway, NJ 07065 (US) [US/US]; 33 Hillcrest Road
(30) Priority data: 668,831 13 March 1991 (13.03.91	) 1	Martinsville, NJ 08836 (U  (74) Agent: WINOKUR, Melvin; way, NJ 07065 (US).	•
(60) Parent Application or Grant (63) Related by Continuation US 668, Filed on 13 March 1991  71) Applicant (for all designated States except US): M CO., INC. [US/US]; 126 E. Lincoln Avenue, NJ 07065 (US).	FRCK	(European patent), GB (European patent), IT (European patent), IT (European patent), IT (European patent)	n patent), DE (European pa t), ES (European patent), FR uropean patent), GR (Euro n patent), JP, LU (European tent), NL (European patent).
		Published With international search re	port.
54) Title: PROCESS FOR PURIFICATION OF HM	MG-Co	REDUCTASE INHIBITORS	
77) Abstract			
A process for the purification of an HMG-CoA cography as well as a pharmaceutical composition couple carrier.	reducta mprisin	inhibitor employing preparative high the HMG-CoA reductase inhibitor a	performance liquid chrom- nd pharmaceutically accept-
			ļ

			ı :

## FOR THE PURPOSES OF INFORMATION ONLY

Codes used to identify States party to the PCT on the front pages of pamphlets publishing international applications under the PCT.

ΑT	Austria	FI	Finland	MI	Mali
AU	Australia	FR	France	MN	Mongolia
BB	Bartxidos	GA	Gaban	MR	Mauritania
BE	Belgium	GB	United Kingdom	MW	Malawi
BF	Burkina Faso	GN	Guinea	NL.	Netherlands
BG	Bulgaria	GR	Greece	NO	Norway
BJ	Benin	HU	Hungary	PL	Poland
BR	Brazil	ΙE	Ireland	RO	Romania
CA	Canada	IT	Italy	RU	Russian Federation
CF	Central African Republic	JР	Japan	SD.	Sudan
CG	Congo	KP	Democratic People's Republic	SE	Sweden
CH	Switzerland		of Korca	SN	Senegal
CI ·	Côte d'Ivoire	KR	Republic of Korea	SU	Soviet Union
CM	Cameroon	LI	Liechtenstein	TD	Chad
C?.	Czechoslovakia	LK	Sri Lanka	TG	Togo
DE	Germany	LU	Luxembourg	us	United States of America
ÐK	Denmark	MC	Monaco		
ES	Spain	MG	Madagascar		

			• •
		·	

WO 92/16276 CT/US92/01864

5

-1-

10

TITLE OF THE INVENTION

PROCESS FOR PURIFICATION OF HMG-COA REDUCTASE
INHIBITORS

## 15 BACKGROUND OF THE INVENTION

This is a continuation in part of U. S.

Serial Number 07/668,831, filed March 13, 1991.

High product purity is an important criterion for the manufacture of a safe and effective pharma
ceutical. HMG-CoA reductase inhibitors, such as lovastatin, simvastatin and pravastatin, are a recently introduced new class of cholesterol-lowering agents that effectively lower plasma cholesterol but must be taken on a long term basis. Thus it is particularly critical that HMG-CoA reductase inhibitors be administered in the highest possible

30

purity.

1		• ,
	-	

10

15

20

25

30

Standard methods for the purification of organic molecules involve multiple recrystallization steps and employ large amounts of organic solvents. It would be highly desirable to employ a purification process that would yield a product purity of at least 99.5%, use no more than one crystallization with a recyclable solvent and be adaptable to high production volume.

High performance liquid chromatography (HPLC) is commonly used for the analytical determinations of compound purity. HPLC for large scale industrial solution preparations (preparative HPLC) has been employed in the separation and and purification of proteins but it is believed not to have been employed in the large scale purification of relatively small molecules such as HMG-CoA reductase inhibitors.

#### DETAILED DESCRIPTION OF THE INVENTION

This invention relates to a process for the purification of HMG-CoA reductase inhibitors by high performance liquid chromatography to yield a product of purity of at least 99.5%. The HMG-CoA reductase inhibitors within this invention include, but are not limited to, lovastatin, simvastatin, pravastatin, fluvastatin and mevastatin. The HPLC process of this invention offers a significant advantage in that no recrystallization is required to obtain a purity of at least 99.5% and typically only crystallization is employed. In addition, the HPLC process of this invention may be carried out with only one organic solvent, thus minimizing the need for recycling of solvent.

		. ,

The process of this invention herein may employ either normal phase HPLC or reverse phase HPLC. For HMG-CoA reductase inhibitors exhibiting a tetrahydro-pyranone ring, such as lovastatin and simvastatin, the reverse phase procedure is preferred. The column packing may be uncoated silica, coated silica or porous graphitic carbon. The term coating as used herein includes both a physical and a chemical bonding of the binding group.

The crude HMG-CoA reductase inhibitor of 10 approximately 85% or higher purity is dissolved in an organic solvent or a solution of an organic solvent and water. The mixture may be buffered to a pH between 2 and 9 with an organic or inorganic salt. Buffers may include, but are not limited to, 15 Tris-acetate, or acetic acid/ammonia. The resulting solution is placed on an HPLC column. The column packing may be regular or irregular in shape. The diameter of the packing material may range from about 1 μm to about 100 μm. Preferably, the packing 20 material is irregularly-shaped octadecylsilane and the diameter of the packing material is between about 3  $\mu$ m and about 30  $\mu$ m.

The column packings include, but are not limited to, silica, octylsilane, dimethylsilane, octadecylsilane, cyano-silane, or polystyrene-divinylbenzene copolymer with an organosilyl stationary phrase.

		. ,
		•

10

15

20

25

30

- 4 -

The column diameter may vary from 5 cm to 80 cm. The usual column length is approximately 25 cm. The column length may be extended as needed to effect the separation. Lengthening of the column may be accomplished by linking additional columns in series.

In general the column is packed with the coated or uncoated silica in the following manner: the packing material is slurried in ethanol. The slurry is then transferred into the column and compressed at 55 bar using Dynamic Axial Compression (D.A.C.\*), a procedure described in U. S. Patent 3,996,609 and French Patent 73.07278. Alternatively, the column may be radially compressed. The ethanol is displaced with mobile phase. After packing the column is tested by collecting serial fractions and evaluating those fractions by standard analytical techniques.

The eluant is an organic solvent or a solution of an organic solvent and water which may also include a buffer of pH 2 to pH 9. The eluant is generally the same solvent or solvent mixture as the dissolving solvent but, if desired, the eluant may have a different composition. Preferably the eluant contains the same organic solvent and aqueous modifiers as the dissolving solvent. If desired, a gradient elution of the mobile phase may be employed to more rapidly elute the HMG-CoA reductase inhibitor through the column. The chromatography may be carried out at an operating temperature appropriate to the solvents employed, however a range of about 15° to about 60°C is preferred. In the preferred embodiment, isothermal conditions are maintained throughout the separation. Detection of the HMG-CoA

10

15

20

25

30

reductase inhibitor may be by spectroscopic means or by other physical means such as optical rotation or refractive index. The preferred means are by ultraviolet absorption or refractive index. After the HMG-CoA reductase inhibitor peak of interest is collected, a portion of the solvent is removed and an aqueous solution is added to crystallize the HMG-CoA reductase inhibitor. Generally, about one-third of the solvent mixture is removed and water is employed to crystallize the HMG-CoA reductase inhibitor. Alternatively about two-thirds of the solvent mixture is removed to crystallize the HMG-CoA reductase inhibitor. The crystallized inhibitor is then filtered and dried to yield a product of purity of at least 99.5% and with an overall yield of about 90%. Product purity is determined by HPLC relative to a reference standard. Yield is determined by weight.

The crude HMG-CoA reductase inhibitor is prepared following any of the literature procedures well known to those skilled in this art. Packing materials of uncoated or coated silica are commercially available. Porous graphitic carbon as a packing material is also commercially available in pre-packed columns.

The organic solvent, employed as the dissolving solvent or the eluant, is selected from acetonitrile, methanol, ethanol, acetone, tetrahydrofuran, isopropanol, ethyl acetate, methylene chloride, chloroform or a mixture thereof. The percent of organic solvent in an organic solvent/water mixture may vary from about 10% to about 90% organic solvent, preferably 65% to 75% organic solvent.

		1

- 6 -

The present invention is also directed to purified forms of HMG-CoA reductase inhibitors or their salts which have a purity of at least 99.5%. In one class of the invention are lovastatin, simvastatin and pravastatin of purity 99.5% or better. Also included with the present invention are pharmaceutical compositions containing a HMG-CoA reductase inhibitor or a salt thereof of purity of at least 99.5% and particularly lovastatin, simvastatin and pravastatin of purity of at least 99.5%.

5

10

15

20

25

30

If desired the amount of any residual solvent, particularly acetonitrile, may be decreased by dissolution of the purified HMG-CoA reductase inhibitor in aqueous methanol and crystallizing therefrom as shown below in Example 6.

The pharmaceutically acceptable salts of the compounds of this invention include those formed from cations such as sodium, potassium, aluminum, calcium, lithium, magnesium, zinc, and from bases such as ammonia, ethylenediamine, N-methyl-glucamine, lysine, arginine, ornithine, choline, N,N'-dibenzylethy-lenediamine, chloroprocaine, diethanolamine, procaine, N-benzylphenethylamine, diethylamine, piperazine, tris(hydroxymethyl)aminomethane, and tetramethylammonium hydroxide.

The purified compounds of this invention may also be administered in combination with other cholesterol lowering agents such as those which inhibit an enzymatic pathway in the biosynthesis of cholesterol. Example of such agents would include

	·	

10

15

20

but are not limited to squalene synthetase inhibitors, EMG-CoA synthase inhibitors, and squalene expoxidase inhibitors. Illustrative of such inhibitors are the squalene synthetase inhibitors described in U. S. Patents 5,053,425; 5,055,487 and 5,026,554. Other cholesterol lowering agents that may be administered include niacin, probucol, and the fibric acids, clofibrate and gemfibrozil. Appropriate daily dosages for adults are niacin (2-8 gm), probucol (up to 1000 mg), clofibrate (up to 2 gm) and gemfibrozil (800-1500 mg).

The compounds of this invention may also be coadministered with pharmaceutically acceptable nontoxic cationic polymers capable of binding bile acids in a non-reabsorbable form in the gastrointestinal tract. Examples of such polymers include cholestyramine, colestipol and polymethyl-(3-trimethylaminopropyl)imino-trimethylene dihalide> The relative amounts of the compounds of this invention and these polymers is between 1:100 and 1:15,000.

# EXAMPLE 1

4.6 g of crude lovastatin was dissolved in 200 mL of 70:30 acetonitrile/water which was injected onto a 5 cm diameter, 25 cm long stainless steel column packed with 10 μm, irregular-shaped octadecylsilane HPLC packing material (RG1010-C18, The PQ Corporation, Conshohocken, PA). The eluant was 70:30 acetonitrile/water and the flow rate was approximately 150 mL/min. The lovastatin fraction was collected in a volume of 260 mL using UV

- 8 -

detection at 254 nm. The lovastatin fraction was eluted at K' = 2.0-3.0. K', the capacity factor, is related to the retention time as described in USP - XXII (p. 1565; 1990). The resulting solution was concentrated by removal of one-third of the solvent, and the lovastatin was crystallized by the addition of water to give an acetonitrile concentration of approximately 25-30%. The pure lovastatin product was recovered by filtration and drying. Lovastatin with a purity of 99.7% w/w was recovered in an overall yield of 90%.

5

10

#### EXAMPLE 2

Lovastatin at a concentration of 2.3 g/100 15 mL was dissolved in a mixture of 70% acetonitrile/30% 0.02 M Tris-acetate (pH 7.4). The solution was loaded onto a 5 cm diameter, 25 cm long stainless steel column packed with 10 µm, irregular-shaped octadecy1silane (RG1010-C18, The PQ Corporation. 20 Conshohocken, PA). The eluant was 70% acetonitrile/30% water and the flow rate was approximately 150 mL/minute. Detection was by ultraviolet absorption at 254 nm. Lovastatin was eluted at K' = 2.0-3.0. The lovastatin peak was 25 collected and one third the volume was removed by vacuum distillation at < 40°C. Water was added to bring the acetonitrile concentration to 25-30%. lovastatin was filtered and dried in vacuo at & 40°C. Lovastatin with a purity of ≥ 99.7% was 30 recovered in an overall yield of > 90%.

#### EXAMPLE 3

4.6 g of crude lovastatin was dissolved in 200 mL of 70:30 acetonitrile/water buffered with 0.02 M Tris-acetate (pH 7.5). The solution was loaded 5 onto a 5 cm diameter, 25 cm long column packed with 10 µm, irregular-shaped octadecylsilane HPLC packing (RG1010-C18, The PQ Corporation, Conshohocken, PA). The eluant was 70:30 acetonitrile/water and the flow rate was approximately 150 mL/min. The lovastatin 10 fraction was collected in a volume of 265 mL using UV detection at 254 nm. The lovastatin peak eluted at K' = 2.0-3.0. The resulting solution was concentrated by removal of one third of the solvent. Lovastatin was crystallized by the addition of water 15 to give an acetonitrile concentration of approximately 25-30%. The pure lovastatin product was recovered by filtration and drying. Lovastatin with a purity of 99.7% w/w was recovered in an overall yield of 91%. 20

### EXAMPLE 4

4.6 g of crude lovastatin was dissolved in
25 200 mL of 70:30 acetonitrile/water buffered with 0.02
M Tris-acetate (pH 7.5). The solution was loaded
onto a 5 cm diameter, 25 cm long column packed with
10 μm, irregular-shaped octadecylsilane HPLC packing
(RG1010-C18, The PQ Corpodration, Conshohocken, PA).
30 The eluant was 70:30 acetonitrile/water and the flow
rate was approximately 150 mL/min. The lovastatin
fraction was collected in a volume of 265 mL using UV
detection at 254 nm. The lovastatin peak eluted at
K' = 2.0-3.0. The resulting solution was concentrated

			,
·			



**- 10 -**

by removal of two-thirds of the solvent, which crystallized the lovastatin. The pure lovastatin product was recovered by filtration and drying. Lovastatin with a purity of 99.7% w/w was recovered in an overall yield of 91%.

#### EXAMPLE 5

Lovastatin at a concentration of 4.5 g/100 mL was dissolved in a mixture of 70% acetonitrile/30% 10 0.02 M Tris-acetate (pH 7.2). The 40°C solution was injected onto a 5 cm diameter, 25 cm long stainless steel column packed with 10-20 µm, irregular-shaped octadecylsilane HPLC packing (RG1020-C18, The PQ Corporation, Conshohocken, PA). The eluant was 70:30 15 acetonitrile/water and the flow rate was approximately 150 mL/min. The media and column were isothermally maintained at 40°C. The lovastatin fraction was collected in a volume of 500 mL using UV detection at 254 nm. The lovastatin fraction eluted 20 at K' = 2.0-3.0. The resulting solution was concentrated by removal of two-thirds of the solvent and the lovastatin crystallized. The lovastatin was recovered by filtration and drying. Lovastatin with a purity 99.8% w/w was recovered in an overall yield 25 of 90%.

		• .

- 11 -

#### EXAMPLE 6

6.0 g of the purified lovastatin prepared as described in Example 5 was dissolved in 100 mL of 95% methano1/5% water at 60° C. The 60° C solution was crystallized by the addition of an equal volume of 65% water/35% methanol. The resulting crystalline mixture was concentrated to one half volume. Lovastatin was recovered by filtration and drying. 5.98 g of lovastatin was recovered. 10

#### EXAMPLE 7

Simvastatin may be purified to a crystalline form of purity greater than 99.5% using procedures analogous to those described in Example 5. Crude simvastatin is used in place of crude lovastatin.

## EXAMPLE 8

20

Pravastatin may be purified to a crystalline form of purity greater than 99.5% using a procedure analogous to that in Example 5, but substituting crude pravastatin for the crude lovastatin.

		•	
-			

- 12 -

## WHAT IS CLAIMED IS:

1. A process for purifying a crude HMG-CoA reductase inhibitor which comprises:

- (1) placing a solution of the crude HMG-CoA reductase inhibitor on a high performance liquid chromatography column wherein said column is packed with silica optionally coated with a stationary phase selected from a group consisting of a triorganosilyl, a cyanoorganosilyl or a polystyrenedivinylbenzene copolymer with an organosilyl, or said column is packed with a porous graphitic carbon;
- (2) eluting with a solvent mixture comprising:
  - (a) an organic solvent selected from a group consisting of acetonitrile, methanol, ethanol, acetone, tetrahydrofuran, isopropanol, ethyl acetate, methylene chloride or chloroform, or a mixture thereof and optionally
  - (b) water or an aqueous solution selected from: phosphoric acid, acetic acid;
  - (3) removing about 30 to 35 percent of the solvent mixture from the eluted fraction containing HMG-CoA reductase; and
  - (4) treating the eluted fraction containing HMG-CoA reductase inhibitor fraction with water to crystallize the HMG-CoA reductase inhibitor.

25

5

10

		·	
•			

2. A process of Claim 1 wherein the HMG-CoA reductase inhibitor is selected from the group consisting of lovastatin, simvastatin, pravastatin, fluvastatin or mevastatin.

5

- 3. A process of Claim 2 wherein the HMG-CoA reductase inhibitor is selected from lovastatin or simvastatin.
- 10 4. A process of Claim 2 wherein the HMG-CoA reductase inhibitor is lovastatin.
- 5. A process of Claim 3 wherein the column is packed with a silica coated with an octadecylsilane stationary phase.
  - 6. A process of Claim 5 wherein the solvent mixture is acetonitrile and water.
- 7. A process of Claim 6 wherein the solvent mixture is 70% acetonitrile and 30% water.
- 8. A process of Claim 7 wherein the operating temperature of the chromastography is between 15° to 60°C.
  - 9. A process of Claim 8 wherein about one-third of the solvent mixture is removed from the eluted fraction containing the HMG-CoA reductase inhibitor.

		·

15

20

- 10. A process of Claim 1 further comprising the filtering and drying of the HMG-CoA reductase inhibitor to yield a product of purity ≥ 99.5%.
- 11. A process for purifying a crude HMG-CoA reductase inhibitor which comprises:
  - (1) placing a solution of the crude HMG-CoA reductase inhibitor on a high performance liquid chromatography column wherein said column is packed with silica optionally coated with a stationary phase selected from a group consisting of a triorganosilyl, a cyanoorganosilyl or a polystyrene-polystyrene-divinylbenzene copolymer with an organosilyl, or said column is packed with a porous graphitic carbon;
  - (2) eluting with a solvent mixture comprising:
  - (a) an organic solvent selected from a group consisting of acetonitrile, methanol, ethanol, acetone, tetrahydrofuran, isopropanol, ethyl acetate, methylene chloride or chloroform, or a mixture thereof and optionally
  - (b) water or an aqueous solution selected from: phosphoric acid, acetic acid; and
  - (3) removing about 60 to 65% of the solvent mixture from the eluted fraction containing HMG-CoA reductase inhibitor to crystallize the HMG-CoA reductase inhibitor.
- 12. An HMG-CoA reductase inhibitor of purity at least 99.5% or a pharmaceutically acceptable salt thereof.

		•

- 13. A compound of Claim 12 wherein the HMG-CoA reductase inhibitor is selected from the group consisting of lovastatin, simvastatin and pravastatin or a pharmaceutically acceptable salt thereof.
- 14. A compound of Claim 13 wherein the HMG-CoA reductase inhibitor is lovastatin.
- 15. A compound of Claim 13 wherein the HMG-CoA reductase inhibitor is simvastatin.
  - 16. A compound of Claim 13 wherein the HMG-CoA reductase inhibitor is pravastatin.
- 17. An HMG-CoA reductase inhibitor purified by a process comprising high performance liquid chromatography and wherein the HMG-CoA reductase inhibitor has a purity of at least 99.5%.
  - 18. A pharmaceutical composition comprising a nontoxic therapeutically effective amount of a compound of Claim 12 and a pharmaceutically acceptable carrier.
- 19. A pharmaceutical composition comprising a nontoxic therapeutically effective amount of a compound of Claim 12 in combination with a pharmaceutically acceptable nontoxic cationic polymer capable of binding bile acids in a non-reabsorbable form in the gastrointestinal tract and pharmaceutically acceptable carrier.

	·	

- 16 -

20. A pharmaceutical composition comprising a nontoxic therapeutically effective amount of a compound of Claim 12 in combination with a nontoxic therapeutically effective amount of a cholesterol lowering agent selected from the group consisting of:

- (a) Squalene synthetase inhibitor;
- (b) HMG-CoA synthetase inhibitor;
- (c) Squalene expoxidase inhibitor;
- (d) Probucol;
- 10 (e) Niacin;
  - (f) Gemfibrozil; and
  - (g) Clofibrate.

15

5

20

25

•			

.——			"Prestional Assistant .	US92/01364	
I. CLAS	SIFICATIO	M OF SUBJECT ATTER III several class	ification sympals apply, indicate all		
		Hense Patent Classification (IPC) or to beth Nat	teines Classification and IPC		
	): BOID	656; 435/125	-	}	
	S SEARCE				
		Minimum Gosume	Manage Seasones?		
C'assifica	uan Sistem		Classification Sympols		
U.S.	210/198.2. 635. 656: 422/70: 435/125: 436/161: 514/356. 451				
		Decumentation Searches other to the Estant that such Decuments	nan Minimum Decumentation are Included in the Fields Searches b		
	lindage o	ONSIDERED TO SE RELEVANT !			
Category *		on of Gosument, " with indication, where ago	rearrate, of the relevant seconds if	Relevant to Claim No. 1	
Y	US, A	A, 4,533,494 (UCHIYAMA) 06 the entire document		1-11	
$\frac{X}{Y}$		A, 4,997,755 (WILLIAMSON) the entire document	05 March 1991	2-8,12-14,17 1,9-11,15-16	
Y	US, A	A, 4,833,258 (SMITH) 23 Ma the entire document	y 1989	1-11	
Y		, 4,965,200 (CHEN) 23 Oct	ober 1990	1-11	
Y		, 4,719,229 (REAMER) 12 J	1-11		
x		, 4,231,938 (MONAGAN) 04 he entire document	November 1980	12-14	
x, P		, 5,089,523 (VARMA) 18 Fe he entire document	bruary 1992	1,18-20	
Х, Е		, 5,099,035 (SAUNDERS) 24 he entire document	12,18-20		
* Special consequence of cities decomposing of  "A" decomposit defining the general cases of the set amon is not considered to be of perfection returning.  "E" confer decomposit but published on or after the international filling case.  "L" decomposit which may through doubts as present elements or which is case to considered the explanation date of persons considered in considered to considered in considered to considered in consid					
Case of the Astron Companyon of the International Secrets   Case of Making of this International Secret Reserv					
28 Apr	il 1992		15 JUN 1992		

		, ,

No required additional search folio were timely said by the coalicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is asvered by claim numbers:

4. As all searchable claims could be searched uninest effort justifying an additional fee, the International Searching Authority old "at invite dayment of any additional fee.

The additional search fees were accompanied by applicant's process.

No protect accompanies the payment of additional search fees.

		, ,